PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number:

2001-240403

(43)Date of publication of application: 04.09.2001

(51)Int.CI.

CO1B 31/02 DO1F 9/127 HO1J 1/30 HO1J 1/304

(21)Application number: 2000-100114

(71)Applicant: FUTABA CORP

(22)Date of filing:

25.02.2000

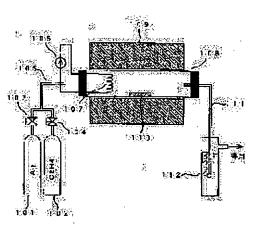
(72)Inventor: TAKIGAWA HIROSHI

ITO SHIGEO

(54) CARBON MATERIAL, METHOD FOR MANUFACTURING THE SAME, AND ELECTRON DISCHARGING ELEMENT

(57)Abstract:

PROBLEM TO BE SOLVED: To provide a carbon material suitable for an electron discharging element, a method for manufacturing the carbon material suitable for the electron discharging element and the electron discharging element excellent in electron discharging characteristics. SOLUTION: When a CVD method is used, a substrate 110 formed with Cu on which Ni is fixed, is set in a chamber 108 heated to a specified temperature by using an electric furnace 109. C2H4 is fed into the chamber and a filament 107 is heated to the specified temperature. The carbon material constituted with carbon, the line diameter of which is 1 nm-2 μ m and a least at part thereof is formed like a spiral shape, is manufactured.



LEGAL STATUS

[Date of request for examination]

31.10.2003

[Date of sending the examiner's decision of rejection]

[Kind of final disposal of application other than the examiner's decision of rejection or application converted registration]

[Date of final disposal for application]

[Patent number]

[Date of registration]

[Number of appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of requesting appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of extinction of right]

(19)日本国特許庁(JP)

(12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号 特開2001-240403 (P2001-240403A)

(43)公開日 平成13年9月4日(2001.9.4)

(51) Int.Cl.7		識別記号	FΙ		5	f-7J-ド(参考)
C01B	31/02	101	C 0 1 B	31/02	101Z	4G046
D01F	9/127	•	D 0 1 F	9/127		4L037
H01J	1/30		H01J	1/30	Α	5 C O 3 5
	1/304				F	
		•				•

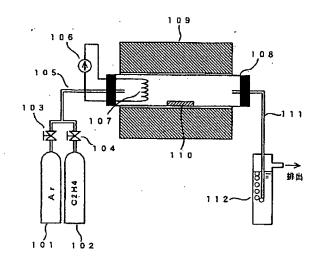
		審查蘭求	未請求 請求項の数5 書面 (全10頁)
(21)出願番号	特顧2000-100114(P2000-100114)	(71)出願人	000201814
			双葉電子工業株式会社
(22)出顧日	平成12年2月25日(2000.2.25)		· 千葉県茂原市大芝629
		(72)発明者	滝川 浩史
			愛知県豊橋市王ヶ崎町上原1-3
		(72)発明者	伊藤 茂生
			千葉県茂原市大芝629 双葉電子工業株式
			会社内
•		(74)代理人	
		,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,	分理士 大塚 秀一
] .	710000
			最終百に続く

(54) 【発明の名称】 炭素物質、炭素物質の製造方法及び電子放出素子

(57)【要約】

【課題】 電子放出素子に適した炭素物質を提供すると

【解決手段】 CVD法を用いて、電気炉109によっ て所定温度に加熱されたチャンバ108内に、Cuによ って形成された基材上にNiを被着して成る基板110 を配設し、C2 H4 を供給すると共にフィラメント10 7を所定温度に加熱することにより、炭素によって構成 され線径が1nm~2μmで少なくとも一部が螺旋状に 形成された炭素物質を製造する。



【特許請求の範囲】

【請求項1】 炭素によって構成され線径が1nm~2 μmで少なくとも一部が螺旋状に形成された炭素物質。 【請求項2】 CVD法を用いて、基材上にFe、N i、Co、Cr、Zn又はこれらの酸化物の薄膜を形成 して成る基板上に炭素含有ガスを供給して、炭素によっ て構成され線径が1nm~2μmで少なくとも一部が螺 旋状に形成された炭素物質を製造することを特徴とする 炭素物質の製造方法。

【請求項3】 前記基材上のFe、Ni、Co、Cr、 Zn又はこれらの酸化物の薄膜が真空蒸着法により形成 されていることを特徴とする請求項2記載の炭素物質の 製造方法。

【請求項4】 前記炭素含有ガスは、炭化水素系ガスで あることを特徴とする請求項2又は3記載の炭素物質の 製造方法。

【請求項5】 第1の電極と第2の電極との間に電子放 出材料を配設し、前記第1の電極と第2の電極間に電圧 を印加することによって電子を放出する電子放出素子に おいて、前記電子放出材料は、炭素によって構成され線 20 径が1nm~2μmで少なくとも一部が螺旋状に形成さ れた炭素物質を備えて成ることを特徴とする電子放出素 子。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】本発明は、炭素物質、炭素物 質の製造方法及び電子放出素子に関する。

[0002]

【従来の技術】電界の作用によって電子を放出する電界 熱電子放出素子に比べ、省エネルギで長寿命化が可能 等、多くの優れた点を有している。電界電子放出素子に おいては、低電圧駆動で電子放出を可能にすると共に電 子放出効率を向上させるために、電子放出材料の先端を 鋭利にする必要がある。

【0003】とのような観点から、近年、カーボンナノ チューブ等の微細な炭素物質が電界電子放出素子の電子 放出材料として注目されている。カーボンナノチューブ はその外径が10~数10nm、長さが数μmと形状的 には低電圧で電界放出を行わせるのに十分な構造形態を 40 持ち、その材料である炭素は化学的に安定で機械的にも 強靭であるという特徴を持つため、電界電子放出素子と しては、理想的な材料である。

[0004]

【発明が解決しようとする課題】カーボンナノチューブ を電子放出材料として使用する場合、電界の集中という 点から、カーボンナノチューブは電界に沿った向き(基 板に対して垂直な方向) に配向していることが望まし い。しかしながら、カーボンナノチューブは、その形態 被着した場合、殆どのカーボンナノチューブはその先端 が基板に対して垂直方向に揃って配向せず、低電圧駆動 では不均一性が生じる等の問題があった。例えば、カー ボンナノチューブをペースト化してカソード導体上に印 刷形成した場合、ペースト溶剤の粘度や添加物のため、 印刷後のカーボンナノチューブは殆どが基板に沿って倒 れており、このため有効な電界放出効果が得られず、電 子を引出すための引出し電圧が高く又、電子放出量が少 ない等の問題点があった。また、この場合、カーボンナ ノチューブが溶剤に埋もれてしまい、電子放出特性がよ くないという問題があった。

[0005]本発明は、電子放出素子に適した炭素物質 を提供することを課題としている。また、本発明は、電 子放出素子に適した炭素物質の製造方法を提供すること を課題としている。さらに、本発明は、電子放出特性に 優れた電子放出素子を提供することすることを課題とし ている。

[0006]

【課題を解決するための手段】本発明によれば、炭素に よって構成され線径が1 n m~2 μmで少なくとも一部 が螺旋状に形成された炭素物質が提供される。また、本 発明によれば、CVD法を用いて、基材上にFe、N i、Co、Cr、Zn又はこれらの酸化物の薄膜を形成 して成る基板上に炭素含有ガスを供給して、炭素によっ て構成され線径が1 n m~2 μ mで少なくとも一部が螺 旋状に形成された炭素物質を製造することを特徴とする 炭素物質の製造方法が提供される。

【0007】CCで、基材上のFe、Ni、Co、C r、Zn又はこれらの酸化物の薄膜が真空蒸着法により 電子放出素子は、熱エネルギを利用して電子を放出する 30 形成されていてもよい。また、前記炭素含有ガスは、炭 化水素系ガスであってもよい。尚、前記CVD法として は、熱フィラメントCVD法、プラズマCVD法等があ る。前記炭素含有ガスとしては炭化水素系ガスを使用す ることもでき、これにAr等を混合して使用してもよ いり

> 【0008】さらに、本発明によれば、第1の電極と第 2の電極との間に電子放出材料を配設し、前記第1の電 極と第2の電極間に電圧を印加することによって電子を 放出する電子放出素子において、前記電子放出材料は、 炭素によって構成され線径が1 n m~2 μ mで少なくと も一部が螺旋状に形成された炭素物質を備えて成ること を特徴とする電子放出素子が提供される。

[0009]

[発明の実施の形態] 図1は、本発明の実施形態に係る 炭素物質の製造方法に使用する装置の概略図であり、熱 フィラメントCVD(Chemical Vapor Deposition)法を用いたCVD装置の例を示 している。図1において、ボンベ101内に収容され不 活性ガスであるAr及びボンベ102内に収容され炭素 が糸状であるため、単にカーボンナノチューブを基板に 50 含有ガスであり炭化水素系ガスでもあるC₂ H₄ は、各

々、バルブ103、104、管105を介して、石英管 によって構成されたチャンバ108に導入され、管11 1、浄化槽112を介して排出される。

【0010】チャンバ108は電気炉109内に配設さ れており、これによりチャンバ108は所定温度に保持 される。チャンバ108内にはフィラメント10.7が配 設されている。フィラメント107には電源106が接 続されており、所定温度に加熱されようになっている。 【0011】チャンバ108内には基板110が配設さ れ、基板110は電気炉109によって所定温度に保持 10 される。基板110は、Cuによって構成された基材の 上にNi、Fe、Zn又はそれらの酸化物を被着形成す ることによって形成されている。Ni、Fe、Zn及び それらの酸化物は触媒として機能し、真空蒸着法等の薄 膜形成方法により薄膜に形成される。

【0012】上記装置により、バルブ103を開いてA rを流しながら、チャンバ108を電気炉109で加熱 して所定温度に保持する。この状態でAr用のバルブ1 03を閉め、バルブ104を開くことによりC2H4を ボンベ102からチャンバ108内に供給する。とと で、反応を促進するために、熱フィラメント107を約 11000度Cに加熱する。これにより、基板110上に は、炭素によって構成され線径(炭素物質の線の太さ) が1 n m ~ 2 μ m で少なくとも一部が螺旋状に形成され た炭素物質(以下、ナノコイルと称す。)が形成され る。ととで、ナノコイル成長時に炭化水素系ガスに不活 性ガスを混合させてもよい。所定の時間経過後、加熱を やめ、C2 H。からArに切換えて冷却する。尚、触媒 薄膜がナノサイズの島状であるため、ナノコイルが生成 すると考えられる。従って、触媒薄膜の膜厚は、完全に 連続した膜ではなく複数の島状に形成される厚みであれ ばよい。触媒薄膜の膜厚は、100nm以下が好まし 61

【0013】Cu基材上に形成する触媒としてはZnや ZnOも適しているが、炭素における表面触媒活動が大 きいという理由により、Niの場合にナノコイルの生成 量が最も多く、ナノコイルを生成するための触媒として はNiがより好ましい。また、基板110は、Fe、N i、Co、Cr、Zn又はこれらの酸化物を金属、半導 体、セラミックス、ガラス、炭化物、Siウエハー等の 40 基材の上に形成したものを使用することができる。F e、Ni、Co、Cr、Zn又はこれらの酸化物の薄膜 は、ナノコイルを生成するための触媒としての機能を有 する。前記基材は、触媒薄膜を形成する土台となるもの であり、600度C以上の温度に耐え得る材料であれよ い。また、前記基材の金属としては、Fe、Ni、C o、Cu、Ag、Au、Pt、Pd等の各種金属が使用 できる。

【0014】また、CVD法として、各種のCVD法を 使用するととが可能であるが、熱フィラメントCVD法 50 Ni、Co、Cr、Zn又はとれらの酸化物薄膜は、真

はガスを容易に分解できるため、電気炉109の温度が 低温でもナノコイルを生成することが可能であり、より 好ましい。さらに、前記不活性ガスとして、Ar以外の 各種の不活性ガスを使用することが可能である。また、 前記炭素含有ガスとしては、C。H、以外にも、C H₄、C₂ H₂、C₆ H₆ 等の各種のガスが利用可能で

【0015】図2は、本発明の実施の形態に係る電子放 出素子の側断面図で、前記製造方法によって得られた炭 素物質を電子放出材料として使用している。図2におい て、ガラス基板201、202及びガラス基板201、 202の周囲を封着するガラス製側面板203によって 構成された真空外囲器200内には、第1の電極として のカソード電極204、上部表面にナノコイルが形成さ れた基板110、及び、基板110とガラス基板202 間に設けられたメッシュ状の引出し電極205が配設さ れている。カソード電極204及び基板110は、ガラ ス基板201内面上に積層配設されている。また、引出 し電極205は、ガラス基板201内面上に固定されて 20 いる。

【0016】上記構成の電子放出素子において、カソー ド電極204と引出し電極205間に電圧を印加すると とにより、基板110の上部表面に形成されたナノコイ ルから電子が放出される。このとき、ナノコイルの螺旋 径が小さいため、低電圧駆動によっても、螺旋部から効 率よく電子放出が行われる。基板110からナノコイル を含む炭素材料を抽出してペースト化し、これをカソー ド電極204に直接被着させることによって電子放出素 子を形成することも可能である。この場合でも、ナノコ イルの螺旋部がペースト材料から露出するため、カーボ ンナノチューブのようにペースト材料の中に埋もれると とがなく、この露出した螺旋部から電子放出を得ること ができる。したがって、低電圧駆動によっても、螺旋部 分から効率よく電子放出が行われる。尚、メッシュ状の 引出し電極205に代わりに、ガラス基板上に絶縁性の リブを形成し、その上に引出し電極を積層被着するよう な構成にすることも可能である。

【0017】以上述べたように、本実施の形態に係る炭 素物質は、炭素によって構成され線径が1nm~2μm で少なくとも一部が螺旋状に形成されている。したがっ て、低電圧で効率よく電子放出を行うことが可能にな る。また、本実施の形態に係る炭素物質の製造方法は、 熱フィラメントCVD法等のCVD法を用いて、金属、 半導体、セラミックス、C、Siウエハー等の基材上に Fe、Ni、Co、Cr、Zn又はこれらの酸化物によ って構成された薄膜を形成して成る基板上に、炭素含有 ガスを供給して、炭素によって構成され線径が1nm~ 2 μmで少なくとも一部が螺旋状に形成された炭素物質 を製造することを特徴としている。前記基材上のFe、

空蒸着法等の薄膜形成方法により形成されている。ま た、前記炭素含有ガスは、各種の炭化水素系ガスあって もよい。したがって、本実施の形態によれば、炭素によ って構成され線径が1 n m~2 μ mで少なくとも一部が 螺旋状に形成された炭素物質を製造することが可能にな り、よって、電子放出素子に適した炭素物質の製造方法 を提供するととが可能になる。

【0018】さらに、本実施の形態に係る電子放出素子 は、第1の電極と第2の電極との間に電子放出材料を配 設し、前記第1の電極と第2の電極間に電圧を印加する ことによって電子を放出する電子放出素子において、前 記電子放出材料は、炭素によって構成され線径が1nm ~2 µmで少なくとも一部が螺旋状に形成された炭素物 質を備えて成るととを特徴としている。したがって、本 実施の形態によれば、電子放出特性に優れた電子放出素 子を提供することが可能になる。

【0019】尚、ナノコイルは、微少なコイル形状であ るため電子デバイスの小型化や省電力化が可能となり 又、電磁波吸収材の周波数帯域の調整(より高周波の吸 る等の効果を有している。したがって、ナノコイルは、 電子銃アレイ等の自己調整機能付き電子放出素子、ナノ サイズの電子デバイス(例えば、チューナブルコンデン サ、チューナブルソレノイド、チューナブルLCフィル タ) 電磁波を熱エネルギに変換する電磁波吸収体(例 えば、携帯電話のノイズ除去、航空機用計器の電磁波対 策、医療現場における電磁波対策、エネルギ変換素子等 の用途)、ナノサイズ機能材(例えば、水素吸蔵体、フ ィルタ、生体トレーサ)、太陽エネルギの吸収・放出材 するととが可能である。

[0020]

【実施例】図3は、本発明の第1の実施例に係る炭素物 質の製造方法によって製造した炭素物質を示す図で、基 板110上に形成した炭素物質のSEM写真である。と とで、図3(b)は図3(a)の拡大写真である。本第 1の実施例は、図1の装置を用いて、基板110として Cu基材上にNiを形成した基板を使用し又、炭素含有 ガスとしてC2H4を使用し、これらのガス流量が80 m 1 / 分、電気炉 1 0 9 の温度が 5 5 0 度 C、フィラメ ント107の温度が約1000度Cの条件で炭素物質を 製造した例である。図3に示すように、ナノコイルが形 成されていることがわかる。

【0021】図4は、本発明の第2の実施例に係る炭素 物質の製造方法によって製造した炭素物質を示す図で、 基板110上に形成した炭素物質のSEM写真である。 ととで、図4(b)は図4(a)の拡大写真である。本 第2の実施例は、図1の装置を用いて、基板110とし てCu基材上にZnを形成した基板を使用し又、炭素含 有ガスとしてC2 H4 を使用し、これらのガス流量が8 50 WNTs)を使用した電子放出素子では、約170Vか

0m1/分、電気炉109の温度が600度C、フィラ メント107の温度が約1000度Cの条件で炭素物質 . を製造した例である。図4に示すように、ナノコイルが 形成されていることがわかる。

【0022】図5は、本発明の第3の実施例に係る炭素 物質の製造方法によって製造した炭素物質を示す図で、 基板110上に形成した炭素物質のSEM写真である。 ここで、図5 (b) は図5 (a) の拡大写真である。本 第3の実施例は、図1の装置を用いて、基板110とし てCu基材上にZnを形成した基板を使用しているが、 Znの膜厚を前記第2の実施例の2倍(8nm)に形成 している。また、炭素含有ガスとしてC2 H4を使用 し、これらのガス流量が80m1/分、電気炉109の 温度が600度C、フィラメント107の温度が約10 00度Cの条件で炭素物質を製造した例である。図5に 示すように、ナノコイルが形成されていることがわか

【0023】図6は、本発明の第4の実施例に係る炭素 物質の製造方法によって製造した炭素物質を示す図で、 収) に用いることができ、さらに、充填密度を高くでき 20 基板 1 1 0 上に形成した炭素物質の S E M 写真である。 ここで、図6(b)は図6(a)の拡大写真である。本 第4の実施例は、図1の装置を用いて、基板110とし てCu基材上にZnOを形成した基板を使用し又、炭素 含有ガスとしてC2 H4 を使用し、これらのガス流量が 80m1/分、電気炉109の温度が600度C、フィ ラメント107の温度が約1000度Cの条件で炭素物 質を製造した例である。図6に示すように、ナノコイル が形成されていることがわかる。

[0024]図7は、電子放出素子の電子放出特性を測 (例えば、光熱エネルギ変換材)等の多様な用途に利用 30 定するための装置を示す図で、ナノコイルを電子放出材 料として使用した電子放出素子と、カーボンナノチュー ブを電子放出材料として使用した従来の電子放出素子の 電子放出特性を測定して比較するためのものである。図 7において、真空チャンバ700中に、カソード電極7 01、上部表面に約1mmφの円状のナノコイル層が被 着形成された基板110、及び、基板110に対向して 配設された引出し電極(兼アノード電極)702が配設 されている。基板110と引出し電極702間の距離は 50μmに設定されている。また、カソード電極701 と引出し電極702との間には、直流電源703及び電 流計704が直列接続されている。

> 【0025】図8は、図7の測定装置を用いて、ナノコ イルを電子放出材料として使用した電子放出素子の電子 放出特性と、基板110の代わりにカーボンナノチュー ブを電子放出材料として使用した電子放出素子の電子放 出特性とを比較したデータである。図8に示すように、 ナノコイルを用いた電子放出素子では、直流電源703 による印加電圧Vaが約100Vから電子放出が開始し ている。とれに対して、単層カーボンナノチューブ(S

ら電子放出を開始している。以上のように、ナノコイル を用いた電子放出素子は、低電圧で電子放出が行われる ことがわかる。

[0026]

【発明の効果】本発明によれば、電子放出素子等に適した炭素物質を提供することが可能になる。また、本発明によれば、電子放出素子等に適した炭素物質の製造方法を提供することが可能になる。さらに、本発明によれば、電子放出特性に優れた電子放出素子を提供することが可能になる。

【図面の簡単な説明】

【図1】本発明の実施形態に係る炭素物質の製造方法に 使用する装置の概略図である。

【図2】本発明の実施の形態に係る電子放出素子の側断 面図である。

【図3】本発明の第1の実施例に係る炭素物質の製造方法によって製造した炭素物質を示すSEM写真である。

【図4】本発明の第2の実施例に係る炭素物質の製造方法によって製造した炭素物質を示すSEM写真である。

【図5】本発明の第3の実施例に係る炭素物質の製造方*20

*法によって製造した炭素物質を示すSEM写真である。

【図6】本発明の第4の実施例に係る炭素物質の製造方法によって製造した炭素物質を示すSEM写真である。

【図7】本発明の実施例に係る電子放出素子の電子放出 特性を測定する装置の概略図である。

[図8]本発明の実施例に係る電子放出素子の電子放出 特性を示す図である。

【符号の説明】

101、102・・・ボンベ

10 107・・・フィラメント

108・・・チャンバ(石英管)

109 · · ・電気炉

110・・・基板

112・・・浄化槽

200・・・真空外囲器

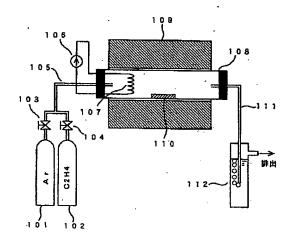
201、202・・・ガラス基板

204・・・第1の電極としてのカソード電極

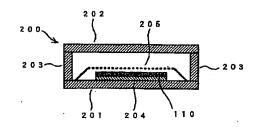
205・・・第2の電極としての引出し電極

700・・・真空チャンパ

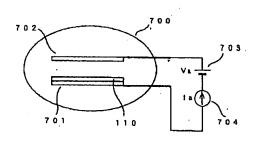
[図1]



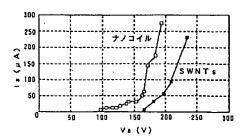
【図2】



[図7]

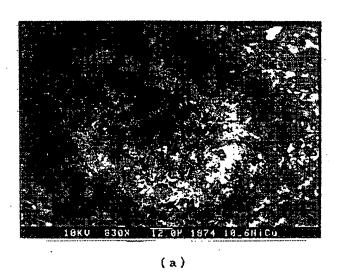


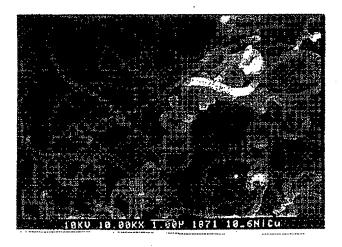
【図8】



[図3]

図面代用写真



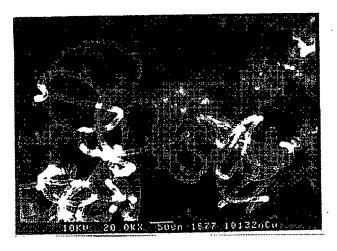


[図4]

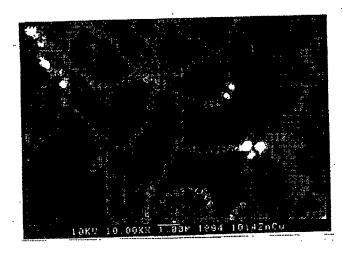
図面代用写真



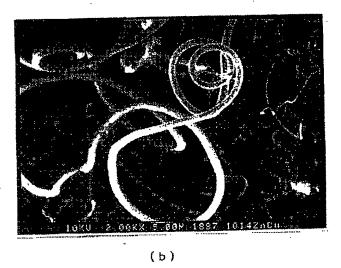
(a)



【図5】

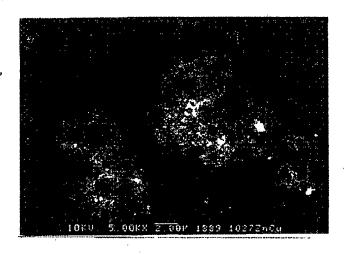


(a)

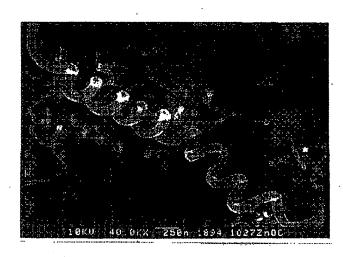


[図6]

図面代用写真



(a)



フロントページの続き

F ターム(参考) 4G046 CA02 CB01 CB08 CC06 CC08 4L037 AT02 CS03 CS10 CS11 CS17 CS38 FA03 FA05 PA03 PA12 UA20 5C035 BB01